

PRÁCTICA DIRIGIDA DE QUÍMICA_SEMA

Bienvenido(a) SAUCEDO BATALLANOS MARLON NILO

Indicación:

La Evaluación Virtual se rinde una sola vez, por ello es importante que lo finalice.

NAVEGACIÓN DE LA EVALUACIÓN VIRTUAL

- 1
- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8
- 9
- 10

[Química](#)

Finalizar Evaluación

Pregunta 1 - Química

Puntúa como: 1.00

Tema: Enlace químico I

El bromuro de hidrógeno HBr, es un gas rojizo (conjunto de moléculas en movimiento caótico), al respecto indicar las proposiciones correctas.

- I. La formación del gas rojizo involucra liberación de energía.
- II. En la molécula diatómica HBr, los átomos cumplen el octeto electrónico.
- III. La ruptura del enlace H – Br, es un proceso endotérmico.

- ☐ solo I
- ☐ I y II
- ☒ I y III
- ☐ II y III
- ☐ solo II

Quitar selección

Pregunta 2 - Química

Puntúa como: 1.00

Los compuestos químicos moleculares, se representan por fórmula química tales como HClO, AlCl₃, SCl₆, Cl₂O y H₂S, determinar la cantidad de compuestos cuyo átomo central no cumple el octeto electrónico.

Número atómico: H=1; O=8; Al=13; S=16; Cl=17

- ☐ 0
- ☐ 1
- ☐ 4
- ☒ 2
- ☐ 3

Quitar selección

Pregunta 3 - Química

Puntúa como: 1.00

El calcio (Z=20), es un metal blando y fácilmente se oxida frente a no metales produciendo el respectivo compuesto químico iónico. Determinar el no metal que permite el mayor número de electrones transferidos por cada mol de unidad fórmula del compuesto iónico producido.

- ☐ cloro (Z=17)
- ☐ nitrógeno (Z=7)
- ☐ hidrógeno (Z=1)
- ☒ oxígeno (Z=8)
- ☐ azufre (Z=16)

Quitar selección

1h 13m 37s

Pregunta 4 - Química



Puntúa como: 1.00

Una fórmula química es la representación de los elementos químicos que forman un compuesto químico en donde se indica la proporción en la que se encuentran los átomos que forman una molécula. Indique aquella que representa a una molécula.

- ☐ Mg_3N_2
- ☐ KNO_3
- ☐ Al_2O_3
- ☐ $K_2Cr_2O_7$
- ☒ $BeCl_2$

Quitar selección

NAVEGACIÓN DE LA EVALUACIÓN VIRTUAL

- 1
- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8
- 9
- 10

[Química](#)

Pregunta 5 - Química

Puntúa como: 1.00

Se pueden comparar a los compuestos iónicos por el punto de fusión o por la energía reticular, estas dos propiedades en general guardan relación directa entre sí. Indicar el compuesto iónico de menor energía reticular.

- ☐ NaI
- ☐ NaBr
- ☐ NaCl
- ☒ NaF
- ☐ Na_2O

Quitar selección

Pregunta 6 - Química

Puntúa como: 1.00

Indique verdadero (V) o falso (F) según corresponda a las propiedades físicas de los compuestos químicos: KOH , Na_2SO_4 , $CaCl_2$ y $Pb(NO_3)_2$

- I. son sólidos cristalinos de alto punto de fusión y malos conductores eléctricos.
- II. son de alta dureza y no quebradizos.
- III. disueltos en agua conducen la corriente eléctrica.

- ☐ VVF
- ☐ FFV
- ☐ VFV
- ☒ VVV
- ☐ FVF

Quitar selección

Pregunta 7 - Química

Puntúa como: 1.00

Respecto al enlace metálico indicar la(s) proposición(es) incorrecta(s).

- I. Se encuentra en los electrodos de cobre, zinc, magnesio y grafito.
- II. Los electrones se encuentran deslocalizados y se mueven a través de la estructura tridimensional.
- III. Explica las propiedades metálicas como la elevada conductividad eléctrica y el brillo.

1h 13m 37s



- ☐ solo II
- ☐ I y II
- ☐ I y III
- ☒ II y III
- ☐ solo I

Quitar selección

NAVEGACIÓN DE LA EVALUACIÓN VIRTUAL

- 1
- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8
- 9
- 10

Química

Pregunta 8 - Química

Puntúa como: 1.00

Indique verdadero (V) o falso (F) según corresponda para los enlaces covalentes.

- I. Necesariamente se da entre átomos idénticos o diferentes que corresponde a no metales.
- II. Surge cuando dos átomos comparten uno o más pares electrónicos.
- III. Para enlace carbono-carbono en $\text{CH} \equiv \text{C} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3$, a mayor pares electrónicos menor longitud de enlace

- ☒ VVF
- ☐ FFV
- ☐ FFV
- ☐ FVV
- ☐ FVF

Quitar selección

Pregunta 9 - Química

Puntúa como: 1.00

El aire húmedo en zonas pantanosas es una mezcla de varias sustancias: N_2 , O_2 , CO_2 , H_2O y CH_4 principalmente. Indicar la sustancia simple con mayor número de pares de electrones enlazantes y la sustancia compuesta con mayor cantidad de enlaces simples.

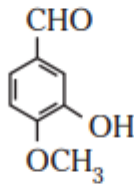
- ☐ N_2 y H_2O
- ☐ O_2 y H_2O
- ☐ CO_2 y CH_4
- ☐ O_2 y CH_4
- ☒ N_2 y CH_4

Quitar selección

Pregunta 10 - Química

Puntúa como: 1.00

La vanilina $\text{C}_8\text{H}_8\text{O}_3$, es un compuesto molecular orgánico de estructura:



Para una molécula determinar la cantidad de enlaces sigma y pi respectivamente.

- ☐ 16 y 3
- ☐ 19 y 3
- ☐ 19 y 4
- ☒ 16 y 4
- ☐ 17 y 4

1h 13m 37s



Quitar selección

NAVEGACIÓN DE LA EVALUACIÓN VIRTUAL

- 1
- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8
- 9
- 10

[Química](#)

1h 13m 37s

